PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

11-323090

(43) Date of publication of application: 26.11.1999

(51)Int.CI.

CO8L 63/00 CO8G 59/00 H01L 23/29 H01L 23/31

(21)Application number: 10-096522

(71)Applicant: HITACHI CHEM CO LTD

(22)Date of filing:

09.04.1998

(72)Inventor: IKEZAWA RYOICHI

FUJII MASANOBU ENDO YOSHINORI

(30)Priority

Priority number: 10 70486

Priority date: 19.03.1998

Priority country: JP

(54) EPOXY RESIN MOLDING MATERIAL FOR SEALING USE AND ELECTRONIC PART DEVICE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject molding material with flame retardancy attained using neither halogen nor antimony, good in moldability such as flowability and excellent in reliability such as reflow crack resistance, moisture resistance and hightemperature shelf characteristics.

SOLUTION: This epoxy resin molding material for sealing use essentially comprises (A) an epoxy resin having two or more epoxy groups in one molecule, (B) a compound having two or more phenolic hydroxy groups in one molecule, (C) a compound of the formula (eight Rs are each a 1-4C alkyl; Ar is an aromatic ring), (D) an adduct of a tertiary phosphine and a quinone compound, and (E) an inorganic filler which accounts for ≥70 wt.% of the whole molding material.

$$\begin{array}{c|c}
R & O \\
\hline
 & O \\
\hline
 & P \\
\hline
 & O \\
\hline
 & R \\
 & R \\
\hline
 & R \\
 & R \\
\hline
 & R \\
 & R \\$$

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

16.12.1999

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

(12) 公開特許公報 (A) (11) 特許出願公開番号

特開平11-323090

(43)公開日 平成11年(1999)11月26日

(51) Int. Cl. ⁶	FI
C O 8 L 63/00	C 0 8 L 63/00 C
C 0 8 G 59/00	C 0 8 G 59/00
HO1L 23/29	H O 1 L 23/30 R
23/31	
審査請求 未請求 請求項の数10 〇	L (全14頁)
(21)出願番号 特願平10-96522	(71)出願人 000004455
•	日立化成工業株式会社
(22)出願日 平成10年(1998)4月9日	東京都新宿区西新宿2丁目1番1号
	(72) 発明者 池沢 良一
(31)優先権主張番号 特願平10-70486	茨城県つくば市和台48 日立化成工業株式
(32)優先日 平10(1998)3月19日	会社筑波開発研究所内
(33)優先権主張国 日本(JP)	(72)発明者 藤井 昌信
	茨城県結城市大字鹿窪1772-1 日立化成
	工業株式会社下館工場内
	(72)発明者 遠藤 由則
	茨城県結城市大字鹿窪1772-1 日立化成
	工業株式会社下館工場内
	(74)代理人 弁理士 若林 邦彦

(54) 【発明の名称】封止用エポキシ樹脂成形材料及び電子部品装置

(57) 【要約】

【課題】ノンハロゲン、ノンアンチモンで難燃化を達成 でき、流動性等の成形性が良好で、耐リフロークラック 性、耐湿性、高温放置特性などの信頼性に優れた封止用 エポキシ樹脂成形材料を提供する。

【解決手段】(A) 1分子中に2個以上のエポキシ基を 持つエポキシ樹脂、(B) 1分子中に2個以上のフェノ* *ール性水酸基を持つ化合物、(C)次式(I)で示され る化合物、(D) 第三ホスフィンとキノン類との付加 物、(E)無機充填剤を必須成分とし、(E)成分の含 有量が成形材料全体に対して70重量%以上である封止 用エポキシ樹脂成形材料。

【化1】

(式中の8個のRは炭素数1~4のアルキル基を示し、 全て同一でも異なっていてもよい。Aェは芳香族環を示 す。)

【特許請求の範囲】

【請求項1】(A)1分子中に2個以上のエポキシ基を 持つエポキシ樹脂、(B)1分子中に2個以上のフェノ* *一ル性水酸基を持つ化合物、(C)次式(I)で示される化合物、

【化1】

(式中の8個のRは炭素数1~4のアルキル基を示し、全て同一でも異なっていてもよい。Arは芳香族環を示す。) (D) 第三ホスフィンとキノン類との付加物、

(E) 無機充填剤、を必須成分とする封止用エポキシ樹脂成形材料。

【請求項2】 (C) 成分の含有量が、無機充填剤(E) を除く配合成分の合計量に対して燐原子の量が0.2~3.0重量%となる量であることを特徴とする請求項1%

(式中のRは炭素数1~4のアルキル基またはアルコキシ基、mは1~3の整数を示し、mが2または3の場合、Rは互いに同一でも異なっていてもよい。)

【請求項5】(D)成分がトリス(4-メチルフェニル)ホスフィンとpーベンゾキノンとの付加物である請求項1または請求項2記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

【請求項6】窒素原子を5~80重量%含有する化合物 30

(F) をさらに含有し、その化合物 (F) の含有量が、★

※記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

【請求項3】(D)成分が第三ホスフィンとpーベンゾ キノンとの付加物である請求項1または請求項2記載の 封止用エポキシ樹脂成形材料。

【請求項4】(D)成分が次式(II)で示される第三ホスフィンとpーベンゾキノンとの付加物である請求項1または請求項2記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

【化2】

★無機充填剤(E)を除く配合成分の合計量に対して窒素 原子の量が0.2~10.0重量%となる量であること を特徴とする請求項1~5各項記載のいずれかの封止用 エポキシ樹脂成形材料。

【請求項7】次式 (III) で示されるアミノシラン

(G) をさらに含有することを特徴とする請求項1~6 各項記載のいずれかの封止用エポキシ樹脂成形材料。

【化3】

$$\begin{array}{c|c} R^{2} & \longrightarrow NH & \leftarrow CH_{2} & \longrightarrow & S & i & \leftarrow OR^{2} \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & \\ & & \\ & & & \\ &$$

(式中のR¹は水素または炭素数1~6のアルキル基または炭素数1~2のアルコキシ基、R²は炭素数1~6のアルキル基またはフェニル基、R³はメチル基またはエチル基で、nは1~6の数を示し、mは1~3の整数を示す。)

☆【請求項8】 (A) 成分が次式 (IV) のエポキシ樹脂を 含むことを特徴とする請求項1~7各項記載のいずれか の封止用エポキシ樹脂成形材料。

【化4】

$$CH_2-CH-CH_2 \longrightarrow CH_2-CH-CH_2 \longrightarrow CH_2$$

(ここで、R¹~R⁴は水素または炭素数1~10の炭化 水素基を示し、互いに同一でも異なってもよい。nは0 ~3を示す。)

用エポキシ樹脂成形材料。

とを特徴とする請求項1~8各項記載のいずれかの封止

【化5】

【請求項9】(B)成分が次式(V)の化合物を含むこ 50

$$R \xrightarrow{OH} CH_z \xrightarrow{OH} CH_z \xrightarrow{OH} R \xrightarrow{OH} R \xrightarrow{(V)}$$

(ここで、Rは水素または炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基で、nは $0\sim8$ を示す。)

【請求項10】請求項1~9各項記載のいずれかの封止 用エポキシ樹脂成形材料により封止された素子を備える 電子部品装置。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、封止用エポキシ樹脂成形材料、特に環境対応の観点から要求されるノンハロゲン系の封止用エポキシ樹脂成形材料で、耐湿性、耐リフロークラック性、高温放置特性など厳しい信頼性を要求されるVLSIの封止用に好適な成形材料及びその成形材料で素子を封止した電子部品装置に関する。

[0002]

【従来の技術】従来から、トランジスタ、I Cなどの電 20 子部品封止の分野ではエポキシ樹脂成形材料が広く用いられている。この理由としては、エポキシ樹脂が電気特性、耐湿性、耐熱性、機械特性、インサート品との接着性などの諸特性にバランスがとれているためである。これらのエポキシ樹脂成形材料の難燃化は主にテトラブロモビスフェノールAのジグリシジルエーテル等のブロム化樹脂と酸化アンチモンの組合せにより行われている。また、ブロム化樹脂や酸化アンチモンを用いずに難燃化を達成する手法として、特開平9-235449号に開示されている燐酸エステル化合物等、燐化合物を用いる30系が知られている。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】近年、環境保護の観点 からダイオキシンの問題に端を発し、デカブロムをはじ めハロゲン化樹脂についても規制の動きがある。同様に*

*アンチモン化合物も毒性面から規制の動きがあり、封止 用エポキシ樹脂成形材料についても脱ハロゲン化(脱ブ ロム化)、脱アンチモン化の要求が出てきている。ま た、プラスチック封止ICの髙温放置特性にプロムイオ 10 ンが悪影響を及ぼすことが知られており、この観点から もブロム化樹脂量の低減が望まれている。この脱ハロゲ ン、脱アンチモン化の要求に対して、燐化合物、窒素化 合物及び金属化合物等、種々の難燃剤が検討されてい る。特に燐化合物は難燃性が高く、今後の電気電子材料 用難燃剤として期待されている。しかし、先に示した特 開平9-235449号に開示されているような、燐酸 エステル化合物を単独で用いる場合、可塑化による成形 性の低下が問題となった。本発明はかかる状況に鑑みな されたもので、脱ハロゲン化、脱アンチモン化で、成形 性が良好で、かつ高温保管特性等の信頼性の優れた封止 用エポキシ樹脂材料を提供しようとするものである。

[0004]

【課題を解決するための手段】発明者らは上記の課題を 解決するために鋭意検討を重ねた結果、特定の燐化合物 及び硬化促進剤を配合することにより上記の目的を達成 しうることを見いだし、本発明を完成するに至った。

【0005】すなわち、本発明は、

- (1) (A) 1分子中に2個以上のエポキシ基を持つエポキシ樹脂、(B) 1分子中に2個以上のフェノール性水酸基を持つ化合物、(C)次式(I)で示される化合物、(D)第三ホスフィンとキノン類との付加物、
- (E) 無機充填剤を必須成分とする封止用エポキシ樹脂 成形材料、

【化6】

(式中の8個のRは炭素数 $1\sim4$ のアルキル基を示し、全て同一でも異なっていてもよい。Arは芳香族環を示す。)

(2) (C) 成分の含有量が、無機充填剤(E)を除く配合成分の合計量に対して燐原子の量が0.2~3.0 重量%となる量であることを特徴とする上記(1)記載の封止用エポキシ樹脂成形材料、

(3) (D) 成分が第三ホスフィンとp-ベンゾキノン 50

との付加物である上記 (1) または (2) 記載の封止用 エポキシ樹脂成形材料、

(4) (D) 成分が次式(II) で示される第三ホスフィンとp-ベンゾキノンとの付加物である上記(1)または(2)記載の封止用エポキシ樹脂成形材料、

【化7】

5

(式中のRは炭素数1~4のアルキル基またはアルコキシ基、mは1~3の整数を示し、mが2または3の場合、Rは互いに同一でも異なっていてもよい。)

(5) (D) 成分がトリス (4ーメチルフェニル) ホスフィンとpーベングキノンとの付加物である上記 (1) または (2) 記載の封止用エポキシ樹脂成形材料、

(6) 窒素原子を5~80重量%含有する化合物(F)*10

(7) 次式 (III) で示されるアミノシラン (G) を含有することを特徴とするする上記 (1) ~ (6) 記載のいずれかの封止用エポキシ樹脂成形材料、

$$R^{2} \longrightarrow NH + CH_{2} \longrightarrow Si + OR^{2} \longrightarrow m \qquad \dots \dots (III)$$

$$R^{2}_{3-m}$$

(式中の R^1 は水素または炭素数 $1\sim6$ のアルキル基または炭素数 $1\sim2$ のアルコキシ基、 R^2 は炭素数 $1\sim6$ のアルキル基またはフェニル基、 R^3 はメチル基またはエチル基で、nは $1\sim6$ の数を示し、mは $1\sim3$ の整数を示す。)

※(8)(A)成分が次式(IV)のエポキシ樹脂を含むことを特徴とする上記(1)~(7)記載のいずれかの封止用エポキシ樹脂成形材料、

【化9】

【化8】

$$CH_{2}-CH-CH_{2} \longrightarrow O-CH_{2}-CH-CH_{2} \longrightarrow O-CH_{2}-CH_{2} \longrightarrow O-CH_{2} \longrightarrow O$$

(ここで、R¹~R⁴は水素または炭素数1~10の炭化 水素基を示し、互いに同一でも異なってもよい。nは0 ~3を示す。)

(9) (B) 成分が次式 (V) の化合物を含むことを特★

$$CH_z$$
 CH_z
 CH_z

(ここで、Rは水素または炭素数1~10の炭化水素基で、nは0~8を示す。)

(10)上記(1)~(9)記載のいずれかの封止用エポキシ樹脂成形材料により封止された素子を備える電子部品装置、である。

[0006]

【発明の実施の形態】本発明において用いられる(A)成分のエポキシ樹脂としては、封止用エポキシ樹脂成形材料で一般に使用されているもので特に限定はないが、たとえば、フェノールノボラック型エポキシ樹脂をはじめとするフェノール類とアルデヒド類のノボラック樹脂をエポキシ化したもの、ビスフェノールA、ビスフェノールF、ビスフェノールS、アルキル置換ビフェノールなどのジ

★徴とする上記(1)~(8)記載のいずれかの封止用エ ポキシ樹脂成形材料、

【化10】

グリシジルエーテル、ジアミノジフェニルメタン、イソシアヌル酸などのポリアミンとエピクロルヒドリンの反応により得られるグリシジルアミン型エポキシ樹脂、ジシクロペンタジエンとフェノール類の共縮合樹脂のエポキシ化物、ナフタレン環を有するエポキシ樹脂、ナフトロパン型エポキシ樹脂、テルペン変性エポキシ樹脂、オレフィン結合を過酢酸などの過酸で酸化して得られる線状脂肪族エポキシ樹脂、及び脂環族エポキシ樹脂などが挙げられ、接着性、吸湿性の点からは次式(IV)のビフェニル型ジエポキシ樹脂が好適である。これにより耐リフロークラック性及び耐湿性に優れた成形材料が得られる。

【化11】

7
$$CH_{2}-CH-CH_{2}$$

$$R^{1}$$

$$R^{2}$$

$$O-CH_{2}-CH-CH_{2}$$

$$R^{3}$$

$$R^{4}$$

$$O-CH_{2}-CH-CH_{2}$$

$$R^{3}$$

$$R^{4}$$

$$O-CH_{2}-CH-CH_{2}$$

(ここで、 $R^1 \sim R^4$ は水素または炭素数 $1 \sim 10$ の炭化水素基を示し、互いに同一でも異なっていてもよい。nは $0 \sim 3$ を示す。)

【0007】これを例示すると、4,4'ービス(2, 3-エポキシプロポキシ) ビフェニルや4, 4'-ビス (2, 3-エポキシプロポキシ) -3, 3', 5, 5' ーテトラメチルビフェニルを主成分とするエポキシ樹 脂、エピクロルヒドリンと4,4'ービス(2,3-エ ポキシプロポキシ) ビフェノールや4, 4'ービス (2, 3-エポキシプロポキシ) -3, 3', 5, 5' - テトラメチルビフェノールとを反応して得られるエポ キシ樹脂等が挙げられる。中でも4,4'ービス(2, 3-エポキシプロポキシ) -3, 3', 5, 5'-テト ラメチルビフェニルを主成分とするエポキシ樹脂が好ま しい。このビフェニル型ジエポキシ樹脂は、エポキシ樹 脂全量に対し60重量%以上使用することが好ましい。 60 重量%未満では当該エポキシ樹脂の低吸湿性、高接 着性の特長が発揮されず、耐はんだ性に対して効果が小 さいためである。これらのエポキシ樹脂を単独又は2種 類以上併用して使用することができる。

*【0008】本発明において用いられる(B)成分の1分子中に2個以上のフェノール性水酸基を有する化合物は、エポキシ樹脂の硬化剤であり、例えばフェノール、10クレゾール、キシレノール、レゾルシン、カテコール、ビスフェノールA、ビスフェノールFなどのフェノール類又はαーナフトール、βーナフトール、ジヒドロキシ

類又はαーナフトール、βーナフトール、ジヒドロキシナフタレン等のナフトール類とホルムアルデヒド、アセトアルデヒド、プロピオンアルデヒド、ベンズアルデヒド、サリチルアルデヒド等のアルデヒド類とを酸性触媒下で縮合又は共縮合させて得られる樹脂、ポリパラビニルフェノール樹脂、フェノール類とジメトキシパラキシレンから合成されるキシリレン基を有するフェノール・アラルキル樹脂、ビフェニル骨格を有するフェノール樹脂などが挙げられ、これらを単独又は2種類以上併用して使用することができる。特に耐リフロー性の面からは、次の式(V)で表されるフェノール・アラルキル樹脂や式(XXIV)で表されるビフェニル骨格を有するフェノール樹脂が好適である。

【化12】

(ここで、式 (V) 及び式 (XXIV) 中のRは水素または 炭素数 $1\sim10$ の炭化水素基で、n は $0\sim8$ を示す。) 中でも次の式 (VI) や式 (XXV) で示され、n が平均的 ※ ※に0~8のものが好ましい。 【化13】

【0009】(A)成分のエポキシ樹脂と(B)成分のフェノール化合物との当量比((B)成分の水酸基数/(A)成分のエポキシ基数)は、特に限定はされないが、それぞれの未反応分を少なく抑えるために0.7~50

1.3の範囲に設定することが好ましい。

【0010】本発明において用いられる(C)成分の燐化合物は次式(I)で示される化合物であり、

【化14】

(式中の8個のRは炭素数 $1\sim4$ のアルキル基を示し、 *合物などが挙げられる。全て同一でも異なっていてもよい。Ar は芳香族環を示 【化15】 す。)たとえば、次の式 (VII) \sim (XI) で示される化 *10

【化16】

中でも耐湿性という観点からは (VII) が好適に用いられる。

に限定はされないが、充填剤を除く他の全配合成分に対して、燐原子の量で0.2~3.0重量%の範囲内であ

【0011】これら(C)成分の燐化合物の添加量は特 50 ることが好ましい。0.2重量%より少ない場合は難燃

効果が低く、3.0重量%を超えた場合は耐湿性の低下 や、成形時にこれらの燐化合物がしみ出し、外観を阻害 しがちである。

【0012】本発明において用いられる(D)成分の第 三ホスフィンとキノン類との付加物は、エポキシ樹脂と フェノール性水酸基を有する化合物との硬化反応を促進 する硬化促進剤である。(D)成分に用いられる第三ホ スフィンとしては特に限定するものではないが、ジブチ ルフェニルホスフィン、ブチルジフェニルホスフィン、 エチルジフェニルホスフィン、トリフェニルホスフィ ン、トリス (4ーメチルフェニル) ホスフィン、トリス (4-エチルフェニル) ホスフィン、トリス (4-プロ ピルフェニル) ホスフィン、トリス (4-ブチルフェニ ル) ホスフィン、トリス (イソプロピルフェニル) ホス フィン、トリス (tープチルフェニル) ホスフィン、ト リス (2, 4-ジメチルフェニル) ホスフィン、トリス (2, 6-ジメチルフェニル) ホスフィン、トリス (2, 4, 6-トリメチルフェニル) ホスフィン、トリ ス(2,6-ジメチル-4-エトキシフェニル)ホスフ ィン、トリス (4-メトキシフェニル) ホスフィン、ト*20

【化18】

ここで、上記式 (II) 及び式 (XII) 中のRは炭素数1 ~4のアルキル基またはアルコキシ基、mは1~3の整 数を示し、mが2または3の場合、Rは互いに同一でも 異なっていてもよい。

【0015】この付加物を例示すると、トリス (4-メ チルフェニル) ホスフィンとp-ベンゾキノンとの付加 物、トリス (4-エチルフェニル) ホスフィンとp-ベ ンゾキノンとの付加物、トリス(4ープロピルフェニ ル) ホスフィンとp-ベンゾキノンとの付加物、トリス 40 リス (4-メチルフェニル) ホスフィンとp-ベンゾキ (4-ブチルフェニル) ホスフィンとp-ベンゾキノン との付加物、トリス(イソプロピルフェニル)ホスフィ ンとpーベンゾキノンとの付加物、トリス(tープチル フェニル) ホスフィンと p ーベンゾキノンとの付加物、 トリス (2, 4-ジメチルフェニル) ホスフィンとp-ベンゾキノンとの付加物、トリス(2,6-ジメチルフ

*リス (4-エトキシフェニル) ホスフィンなどのアリー ル基を有する第三ホスフィンが好ましい。また(D)成 分に用いられるキノン類としてはoーベンゾキノン、p ーベンゾキノン、ジフェノキノン、1,4ーナフトキノ ン、アントラキノンなどが挙げられ、なかでもpーベン ゾキノンが耐湿性、保存安定性の点から好ましい。

12

【0013】(D)成分の付加物の製造方法としては特 に限定はされないが、原料となる第三ホスフィンとキノ ン類がともに溶解する溶媒中で両者を撹拌混合する方法 10 等が挙げられる。この場合の製造条件としては、室温か ら80℃の範囲で、原料の溶解度が高く生成した付加物 の溶解度が低いメチルイソプチルケトン、メチルエチル ケトン、アセトンなどのケトン類などの溶媒中で、1時 間~12時間撹拌し、付加反応させることが好ましい。

【0014】本発明の主目的である成形性、高温放置特 性に良好な(D)成分としては、次式(II)で示される 第三ホスフィンとpーベンゾキノンとの付加物が好まし く、次式 (XII) で示される構造のもの等が挙げられ

【化17】

····· (II)

..... (XII)

エニル) ホスフィンとp-ベンゾキノンとの付加物、ト リス (2, 4, 6-トリメチルフェニル) ホスフィンと p-ベンゾキノンとの付加物、トリス(2,6-ジメチ ルー4-エトキシフェニル) ホスフィンとp-ベンゾキ ノンとの付加物、トリス (4ーメトキシフェニル) ホス フィンとp-ベンゾキノンとの付加物、トリス(4-エ トキシフェニル)と p - ベンゾキノンとの付加物等が挙 げられ、中でもパッケージの成形性という観点からはト ノンとの付加物が好適に用いられる。これらは、単独で も2種以上併用して用いても良い。

【0016】これら(D)成分の硬化促進剤の構造を例 示すると、次式 (XIII) ~ (XV) が挙げられ、中でも式 (XIII) が好適である。

【化19】

(8)

13

$$\begin{pmatrix}
C & H_3 \\
C & H_3
\end{pmatrix}$$

$$P^+ \longrightarrow O$$

$$O & H$$

$$O & H$$

【0017】また本発明の成形材料には、(D)成分以 20 外に、エポキシ樹脂とフェノール性水酸基を有する化合 物の硬化反応を促進する硬化促進剤として一般に用いら れているものを1種以上併用することができる。これら の硬化促進剤としては、例えば、1,8-ジアザビシク ロ(5,4,0) ウンデセン-7などのジアザビシクロ アルケン及びその誘導体、トリエチレンジアミン、ベン ジルジメチルアミン、トリエタノールアミン、ジメチル アミノエタノール、トリス (ジメチルアミノメチル) フ ェノールなどの三級アミン類、2-メチルイミダゾー ル、2-フェニルイミダゾール、2-フェニルー4-メ 30 チルイミダゾール、2-ヘプタデシルイミダゾールなど のイミダゾール類、トリブチルホスフィン、メチルジフ ェニルホスフィン、トリフェニルホスフィンなどの有機 ホスフィン類、テトラフェニルホスホニウム・テトラフ ェニルボレートなどのテトラ置換ホスホニウム・テトラ 置換ボレート、2-エチルー4-メチルイミダゾール・ テトラフェニルボレート、N-メチルモルホリン・テト ラフェニルボレートなどのテトラフェニルボロン塩など がある。

【0018】これらの硬化促進剤を併用する場合、

(D) 成分の配合量は、全硬化促進剤量に対して60重量%以上が好ましく、さらに好ましくは80重量%以上である。(A) 成分のエポキシ樹脂と(B) 成分のフェノール化合物を使用した成形材料においては、上記第三アミン類は(D) 成分を用いた場合と比較し耐湿性、保存安定性が悪くなり、上記有機ホスフィン類は酸化による硬化性低下の影響を受けやすい欠点があり、上記テトラフェニルボロン塩を用いた場合は接着性に欠点が出やすいため、(D) 成分の配合量が60%未満であると本発明の効果が少なくなる。

..... (XIII)

14

.... (XIV)

.... (XV)

【0019】(D)成分を含む硬化促進剤の全配合量は、硬化促進効果が達成される量であれば特に限定されるものではないが、成形材料全体に対して0.005~2重量%が好ましく、さらに好ましくは0.01~0.5重量%である。

【0020】本発明においては、(C)成分の特定の燐化合物と(D)成分の特定の硬化促進剤を用いることで信頼性、成形性の優れたノンハロゲン、ノンアンチモンの難燃性封止用エポキシ樹脂成形材料を提供するものである。燐化合物が難燃化に良いことは一般的に知られているが、本発明は、特に半導体封止用エポキシ樹脂成形材料として、優れた信頼性、成形性を発揮できる特定の燐化合物と硬化促進剤の組合せを提供するものである。

【0021】本発明の(E)成分の無機充填剤は、吸湿 性、線膨張係数低減、熱伝導性向上及び強度向上のため に成形材料に配合されるものであり、結晶シリカ、溶融 シリカ、ガラス、アルミナ、ジルコン、珪酸カルシウ ム、炭酸カルシウム、炭化珪素、窒化珪素、窒化アル ミ、窒化ホウ素、ベリリア、ジルコニア、ジルコン、フ ォステライト、ステアタイト、スピネル、ムライト、チ 40 タニアなどの粉体、またはこれらを球形化したビーズな どが使用でき、1種類以上用いることができる。さら に、難燃効果のある無機充填剤としては水酸化アルミニ ウム、水酸化マグネシウム、硼酸亜鉛などが挙げられ、 これらを単独または併用して用いることもできる。上記 の無機充填剤の中で、線膨張係数低減の観点からは溶融 シリカが、高熱伝導性の観点からはアルミナが好まし好 ましい。充填剤の形状は成形時の流動性及び金型摩耗性 の点から球形が好ましく、(E)成分の無機充填剤の7 0 重量%以上を球状粒子とすることが好ましい。

【0022】無機充填剤(E)の配合量は、吸湿性、線

50

が好ましい。

【化20】

用いることができる。

15

膨張係数の低減及び強度向上の観点から、本発明の封止 用エポキシ樹脂成形材料の全配合成分の合計量に対して 70重量%以上であることが好ましい。70重量%未満 では吸湿性低減および強度向上の効果が十分に発揮され ないため耐リフロー性が低下しがちである。さらに好ま しくは、80~95重量%である。95重量%を超えた 場合は成形時の流動性に支障をきたしがちである。

【0023】本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料に は、難燃性を向上させる観点からは、(F)成分の5~*

(R¹は炭素数1~4の炭化水素基を示し、R²はアミノ 基または炭素数1~10の炭化水素基を示し、m、nは それぞれ1~10の整数を示す)

ここで、R2のアミノ基としては1級、2級および3級 アミノ基のいずれも使用できる。たとえば、1級アミノ 20 縮重合物で、次に示すm個の構造(1)とn個の構造 基としてはアミノ基、2級アミノ基としてはモノメチル アミノ基、モノエチルアミノ基、モノブチルアミノ基、 アニリノ基、ナフチルアミノ基等、3級アミノ基として はジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジブチルアミ ノ基等が挙げられる。R²の炭化水素基としてはたとえ ※

16

【0024】この窒素化合物としては、特に限定するも

のではないが、メラミン、メラミン誘導体、トリアジン

環を有する化合物、シアヌル酸誘導体、イソシアヌル酸

誘導体等が挙げられ、次式(XVI)で示される化合物も

*80 重量%の窒素原子を含む窒素化合物を添加すること

※ば、メチル基、エチル基等のアルキル基、フェニル基等 が挙げられる。 【0025】上記式(XVI)の化合物は、フェノール性

(2) とを骨格中にランダムに含むものである。ただ .し、R1は炭素数1~4の炭化水素基、R2はアミノ基ま たは炭素数1~10の炭化水素基、m、nはそれぞれ1 ~10の整数である。

水酸基を持つ化合物とトリアジン環を持つ化合物との共

【化21】

【0026】この化合物を例示するならば、次式(XVI ★【化22】

I) ~ (XXII) 等が挙げられる。 (XVII)

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

【化23】

【0027】これらの化合物の軟化点は50~110℃ のものが好適に使用できる。50℃より低い場合はブロ ッキング性が悪く、また成形時のボイド発生を来しやす 30 る。好ましくは0.5~7.0重量%である。 い。110℃より高い場合は材料中での分散性が悪く、 流動性や熱時硬度等が低下しがちである。より好ましく は70~100℃である。これらの窒素化合物は単独又 は2種以上併用して使用することができる。この窒素化 合物 (F) の添加量は、充填剤を除く他の全配合成分に 対して、窒素原子の量で0.2~10.0重量%の範囲 内であることが必要である。0.2重量%より少ない場*

*合は難燃効果が発揮されず、10.0重量%を超えた場 合は吸水率の増加が顕著になり、耐湿性の低下を生じ

【0028】本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料に は、カップリング剤を添加することができるが、特に次 式 (III) で示されるアミノシラン (G) を用いること が好ましく、カップリング剤全量の60重量%以上を (G) 成分のアミノシランとすることが好ましい。

【化24】

$$R^{3}$$
 \longrightarrow $NH + CH2 $\xrightarrow{}_{n}$ $S = i + OR2$ $M = 0$ $M$$

(式中のR¹は水素または炭素数1~6のアルキル基ま たは炭素数1~2のアルコキシ基、R²は炭素数1~6 のアルキル基またはフェニル基、R³はメチル基または エチル基で、nは1~6の数を示し、mは1~3の整数 を示す。)

【0029】(G)成分のアミノシランを例示すると、 y-アニリノプロピルトリメトキシシラン、y-アニリ ノプロピルトリエトキシシラン、ャーアニリノプロピル メチルジメトキシシラン、ャーアニリノプロピルメチル 50

ジエトキシシラン、γ-アニリノメチルトリメトキシシ ラン、γーアニリノメチルトリエトキシシラン、γーア ニリノメチルメチルジメトキシシラン、ャーアニリノメ チルメチルジエトキシシラン、N-(p-メトキシフェ ニル) - y - アミノプロピルトリメトキシシラン、N-(p-メトキシフェニル) -y-アミノプロピルトリエ トキシシラン、N- (p-メトキシフェニル) -γ-ア ミノプロピルメチルジメトキシシラン、N-(p-メト キシフェニル) - y - アミノプロピルメチルジエトキシ

シラン等が挙げられ、中でもパッケージの成形性という 観点からは γ ーアニリノプロピルトリメトキシシランが 好適に用いられる。(G)成分のアミノシランの配合量 は、(E)成分の無機充填剤に対して0.05~5.0 重量%であることが好ましく、さらに好ましくは0.1 ~2. 5重量%である。0. 05重量%未満ではフレー ムとの接着性が低下しやすく、5.0重量%を超える場 合にはパッケージの成形性が低下しがちである。

【0030】本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料に は、(G)成分のアミノシラン以外に従来公知のカップ 10 リング剤を併用してもよい。たとえば、ビニルトリクロ ロシラン、ビニルトリエトキシシラン、ビニルトリス . (β-メトキシエトキシ) シラン、γ-メタクリロキシ プロピルトリメトキシシラン、β-(3,4-エポキシ シクロヘキシル) エチルトリメトキシシラン、γーグリ シドキシプロピルトリメトキシシラン、ビニルトリアセ トキシシラン、γーメルカプトプロピルトリメトキシシ ラン、γーアミノプロピルトリエトキシシラン、γー [ビス (β-ヒドロキシエチル)] アミノプロピルトリ エトキシシラン、N-β-(アミノエチル)-γ-アミ-20 は、ICの耐湿性を向上させる観点からは陰イオン交換 ノプロピルトリメトキシシラン、γ-(β-アミノエチ ル) アミノプロピルジメトキシメチルシラン、N-(ト リメトキシシリルプロピル) エチレンジアミン、N-(ジメトキシメチルシリルイソプロピル) エチレンジア ミン、メチルトリメトキシシラン、メチルトリエトキシ シラン、、 $N-\beta-$ (N-ビニルベンジルアミノエチ ル) ーγーアミノプロピルトリメトキシシラン、γーク ロロプロピルトリメトキシシラン、ヘキサメチルジシラ ン、ビニルトリメトキシシラン、γーメルカプトプロピ ルメチルジメトキシシラン等のシラン系カップリング *30

(0 < X ≤ 0.5、mは正数)

【0032】その他の添加剤として高級脂肪酸、高級脂 肪酸金属塩、エステル系ワックス、ポリオレフィン系ワ ックスなどの離型剤、カーボンブラックなどの着色剤な どを用いることができる。

【0033】本発明における成形材料は、各種原材料を 均一に分散混合できるのであれば、いかなる手法を用い ても調製できるが、一般的な手法として、所定の配合量 の原材料をミキサー等によって十分混合した後、ミキシ 40 ングロール、押出機等によって溶融混練した後、冷却、 粉砕する方法を挙げることができる。成形条件に合うよ うな寸法及び重量でタブレット化すると使いやすい。

【0034】リードフレーム、配線済みのテープキャリ ア、配線板、ガラス、シリコンウエハなどの支持部材 に、半導体チップ、トランジスタ、ダイオード、サイリ スタなどの能動素子、コンデンサ、抵抗体、コイルなど の受動素子等の素子を搭載し、必要な部分を本発明の封 止用成形材料で封止して、電子部品装置を製造すること ができる。このような電子部品装置としては、たとえ

20

*剤、あるいはイソプロピルトリイソステアロイルチタネ ート、イソプロピルトリス (ジオクチルパイロホスフェ ート) チタネート、イソプロピルトリ (N-アミノエチ ルーアミノエチル) チタネート、テトラオクチルビス (ジトリデシルホスファイト) チタネート、テトラ (2. 2-ジアリルオキシメチル-1-ブチル) ビス (ジトリデシル) ホスファイトチタネート、ビス (ジオ クチルパイロホスフェート) オキシアセテートチタネー ト、ビス (ジオクチルパイロホスフェート) エチレンチ タネート、イソプロピルトリオクタノイルチタネート、 イソプロピルジメタクリルイソステアロイルチタネー ト、イソプロピルトリドデシルベンゼンスルホニルチタ ネート、イソプロピルイソステアロイルジアクリルチタ ネート、イソプロピルトリ (ジオクチルホスフェート) チタネート、イソプロピルトリクミルフェニルチタネー ト、テトライソプロピルビス(ジオクチルホスファイ ト) チタネート等のチタネート系カップリング剤を1種 以上併用することができる。

【0031】本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料に 体を添加することが好ましい。陰イオン交換体としては 特に制限はなく、従来公知のものを用いることができる が、例えば、ハイドロタルサイト類や、マグネシウム、 アルミニウム、チタン、ジルコニウム、ビスマスから選 ばれる元素の含水酸化物等が挙げられ、これらを単独ま たはいくつでも併用して用いることができる。中でも、 次式 (XXIII) で示されるハイドロタルサイトが好まし い。

【化25】

 $Mg_{1-x}Al_x$ (OH) ₂ (CO₃) _{x/2} · mH_2O ····· (XXIII)

ば、テープキャリアにバンプで接続した半導体チップ を、本発明の成形材料で封止したTCPを挙げることが できる。また、配線板やガラス上に形成した配線に、ワ イヤーボンディング、フリップチップボンディング、は んだなどで接続した半導体チップ、トランジスタ、ダイ オード、サイリスタなどの能動素子及び/又はコンデン サ、抵抗体、コイルなどの受動素子を、本発明の成形材 料で封止したCOBモジュール、ハイブリッドIC、マ ルチチップモジュールなどを挙げることができる。封止 する方法としては、低圧トランスファー成形法が最も一 般的であるが、インジェクション成形法、圧縮成形法等 を用いてもよい。

[0035]

【実施例】次に実施例により本発明を説明するが、本発 明の範囲はこれらの実施例に限定されるものではない。 【0036】実施例1~5

エポキシ当量188、融点106℃のピフェニル骨格型 50 エポキシ樹脂 (油化シェルエポキシ製;エピコートYX

21

-4000H)、水酸基当量167、軟化点70℃のフ ェノール・アラルキル樹脂(三井東圧製;ミレックスX L-225)、水酸基当量199、軟化点73℃のビフ ェニルフェノール樹脂(明和化成製;MEH-785 1)、カルナバワックス、カーボンブラック、本発明の (C) 成分として下記式 (VII) の燐化合物 1、本発明 の (D) 成分として下記式 (XIII) の硬化促進剤1、無 機充填剤として平均粒径17.5 μm、比表面積3.8 m²/gの球状溶融シリカ、(F)成分の窒素化合物と %、軟化点80℃のメラミン変性フェノール樹脂、カッ プリング剤として γ - アニリノプロピルトリメトキシシ ラン (アニリノシラン) またはγーグリシドキシプロピ*

*ルトリメトキシシラン (エポキシシラン) を、それぞれ 表1に示す重量比で配合し、混練温度80~90℃、混 練時間10分の条件でロール混練を行い、実施例1~5 の成形材料を作製した。なお、表1の配合成分の配合単 位は重量部である。また、(C)成分として用いた燐化 合物1の配合量を充填剤を除く配合成分の合計量に対す る燐原子の量に換算した値を燐濃度(重量%)として、 (F) 成分の窒素化合物として用いたメラミンまたはメ ラミン変性フェノール樹脂の配合量を充填剤を除く配合 してメラミンまたは下記式 (XVII) の窒素含有量 5 重量 10 成分の合計量に対する窒素原子の量に換算した値を窒素 濃度 (重量%) として、それぞれ表1に示した。

[0037]

【化26】

【化27】

$$\begin{pmatrix} H_3 C & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & &$$

【化28】

$$\begin{array}{c|c}
 & \text{OH} \\
 & \text{NH}_2 \\
 & \text{N} \\
 & \text{N} \\
 & \text{N} \\
 & \text{N} \\
 & \text{CH}_2 \\
 & \text{n}
\end{array}$$
...... (XVII)

【0038】比較例1~6

硬化促進剤としてトリフェニルホスフィンを用い、比較 例6でエポキシ当量375、軟化点80℃、臭素含量4 8 重量%のブロム化ビスフェノールA型エポキシ樹脂と

三酸化アンチモンを追加した以外は実施例と同様に、表 1に示す配合で、比較例1~6の成形材料を作製した。

[0039]

【表1】

9	9
4	c

	実施例				比較例						
配合成分	1	2	3	4	5	1	2	3	4	5	6.
ピフェニルエキ。キシ樹脂	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	85
プロム化エキ゚キシ樹脂											15
フェノール・プラルキル問題	89	89	61	89		89	89	61	89		82
ピフェニルフェノール街路					106					106	
ガルナハ・ワックス	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0
三酸化アンナモン											6.0
カーキ・ンフ・ラック	3.5	3.5	3.5	3.5	3.5	3.5	3.5	3.5	3.5	3.5	3.5
アニリノシラン	4.5	4.5	4.5						4.5		
エネ。キシシラン				4.5	4.5	4.5	4.5	4.5		4.5	4.5
硬化促進剤 1	3.5	3.5	3.5	3.5	3.5						
トダフェニルネスフィン						3.5	3.5	3.5	3.5	3.5	3.5
舞化合物 1	25	25	25	25_	26	25	25	25_	25	26	
メラミン		1.7					1.7				
メラミン変性フェノール樹脂			20					20			
溶融シリカ	1710	1723	1651	1710	1845	1710	1723	1651	1710	1845	
充填剤量(重量%)	88.0	88.0	88.0	88.0	88.0	88.0	88.0	88.0	88.0	88.0	88.0
煙浸度(重量%)	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	0.0
瓷素邊度(重量%)	0.0	0.5	0.5	0.0	0.0	0.0	0.5	0.5	0.0	0.0	0.0

【0040】作製した合計11種類の成形材料を、次の 各試験により評価した。

(1) スパイラルフロー(流動性の指標)

EMMI-1-66に準じたスパイラルフロー測定用金 型を用いて成形し、流動距離を求めた。

(2) 熱時硬度

直径50mm×厚さ3mmの円板状に成形し、成形後直 ちにショアD型硬度計を用いて測定した。

(3) 耐リフロークラック性

8×10mmのシリコーンチップを搭載した外形寸法2 $0 \times 14 \times 2 mm 080$ ピンフラットパッケージをトラ ンスファ成形により作製し、85℃/85%の条件で加 湿して所定時間毎に240℃/10秒の条件でリフロー 処理を行い、クラックの有無を観察した。なお、フラッ トパッケージは、トランスファプレスにて180±3 ℃、6.9±0.17MPa、90秒の条件で成形材料 を成形し、その後180±5℃、5時間後硬化を行って 作製した。

(4) 耐湿性

線幅 10μ m、厚さ 1μ mのアルミ配線を施した 6×6 ×0.4mmのテスト用シリコーンチップを搭載した外 形寸法19×14×2. 7mmの80ピンフラットパッ ケージをトランスファ成形により作製し、前処理を行っ た後、加湿して所定時間毎にアルミ配線腐食による断線 不良数を調べた。なお、フラットパッケージはトランス 40 試験法に従った。評価結果を表2に示す。 ファプレスにて180±3℃、6.9±0.17MP a、90秒の条件で成形材料を成形し、その後180± 5℃、5時間後硬化を行って作製した。前処理は85

℃、85%RH、72時間の条件でフラットパッケージ を加湿し、215℃、90秒間ベーパーフェーズリフロ 一処理を行った。その後、加湿試験は2.02×105 Pa、121℃の条件で行った。

(5) 髙温放置特性 20

外形サイズ5×9mmで5μmの酸化膜を有するシリコ ンサブストレート上にライン/スペースが10μmのア ルミ配線を形成したテスト素子を使用して、部分銀メッ キを施した42アロイのリードフレームに銀ペーストで 接続し、サーモニック型ワイヤボンダにより、200℃ で素子のボンディングパッドとインナリードをAu線に て接続した。その後、トランスファ成形により、16ピ ン型DIP (Dual Inline Packag e)を作製し、得られた試験用ICを200℃の高温槽 30 に保管し、所定時間毎に取り出して導通試験を行い、不 良数を調べた。なお、試験用ICは、トランスファプレ スにて180±3℃、6.9±0.17MPa、90秒 の条件で成形材料を成形し、その後180℃±5℃、5 時間後硬化を行って作製した。

(6) 難燃性

厚さ1/16インチの試験片を成形する金型を使用し、 トランスファプレスにて180±3℃、6.9±0.1 7MPa、90秒の条件で成形材料を成形し、その後1 80±5℃、5時間後硬化を行った。評価はUL-94

[0041]

【表2】

AX 2			比較例									
配合	\$ 4	1	2	実施例	4	5		2	3	4	5	6
スハ゜イラルフロー		82	80	76	82	80	70	69	65	70	69	78
热時硬度	(Can)	78	80	82	75	71	44	52	58	48	43	75
配りフロークラック	性* 96b	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5
	120h	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	2/5	0/5	0/5	0/5	0/5
l	168h	0/5	1/5	0/5	0/5	0/5	0/5	2/5	3/5	0/5	0/5	0/5
	336b	0/5	3/5	2/5	0/5	0/5	0/5	5/5	5/5	1/5	3/5	0/5
耐湿性 *	600b	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10
.	800b	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10
i .	1000h	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	1/10	2/10	0/10	0/10	0/10
	1200b	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	5/10	4/10	0/10	0/10	0/10
高温放置	400ь	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	070	0/10	0/10	0/10
特性*	600ъ	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10
	800b	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	1/10	0/10	0/10	0/10	3/10
	1000b	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	2/10	5/10	4/10	1/10	1/10	7/10
錐燃性		V-0	V-0	V-0	Y-0	V-0	V-0	V-0	V-0	V-0	₹-0	V-0_

◆不良数/母数

【0042】本発明における(D)成分の硬化促進剤1を用いない比較例は、流動性、熱時硬度が低く、成形性が劣っている。また、高温放置特性も劣っている。特に窒素化合物を併用した比較例2、3では、耐リフロークラック性、耐湿性も劣っている。

【0043】これに対して、(A)~(E)成分を全て 含み、すなわち、難燃剤として特定の燐化合物(C)、 特定の硬化促進剤(D)を配合し、成分含量も本発明の 限定を満たす実施例1~5は、流動性、熱時硬度、耐リ フロークラック性、耐湿性、高温放置特性のいずれも良 好であり、難燃性も全てV-0と良好である。

[0044]

【発明の効果】本発明によって得られる封止用エポキシ 樹脂成形材料は実施例で示したようにノンハロゲン、ノ ンアンチモンで難燃化を達成でき、これを用いてIC、 LSIなどの電子部品を封止すれば成形性が良好であ 20 り、耐湿性、高温放置特性などの信頼性及び成形性に優 れた電子部品装置を得ることができ、その工業的価値は 大である。